

# Типы химической связи

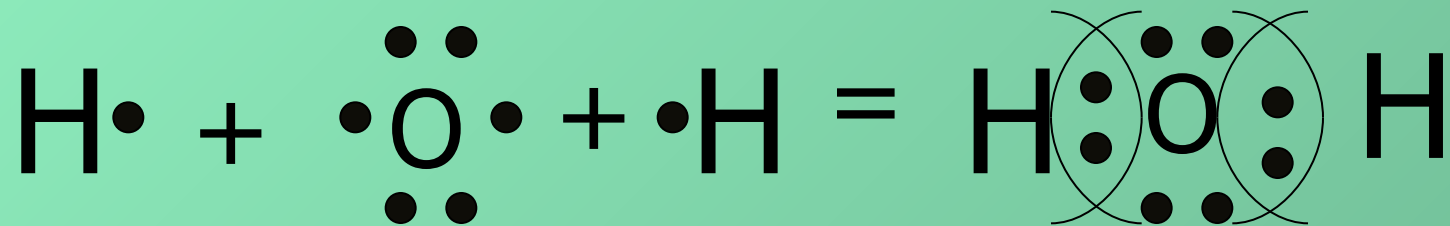
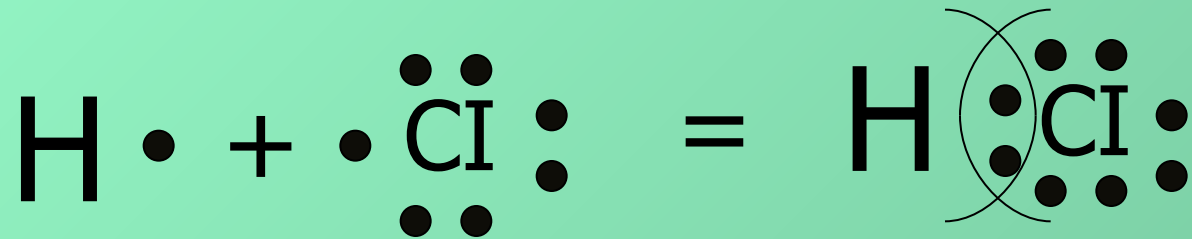
© Ксенофонтова Г. Е.,  
учитель химии ГОУ СОШ № 433  
Санкт-Петербург 2007



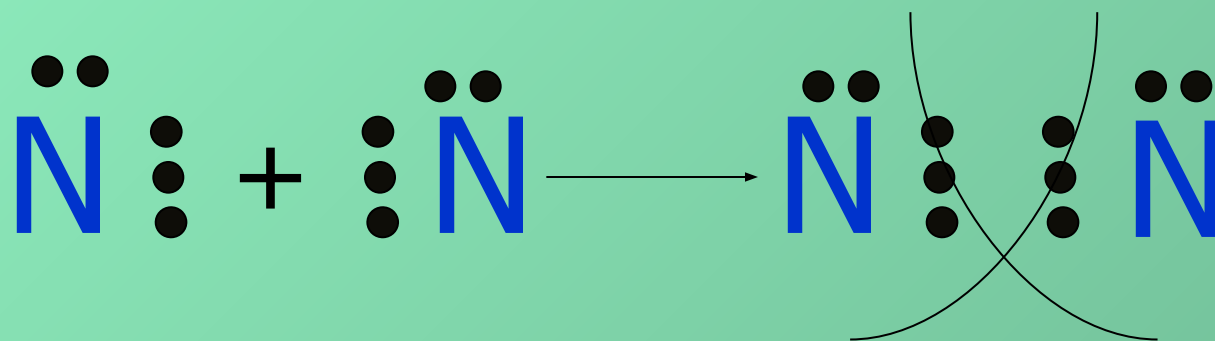
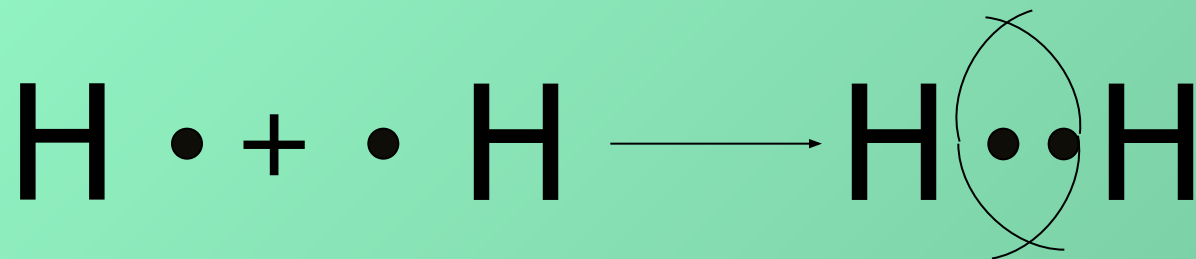
# Оглавление:

- Механизм образования ковалентной неполярной связи.
- Механизм образования ковалентной полярной связи Механизм образования ковалентной полярной связи.
- Механизм образования ионной связи Механизм образования ионной связи.
- Определение понятия ковалентной связи Определение понятия ковалентной связи.
- Ионная связь?
- Химическая связь Химическая связь.

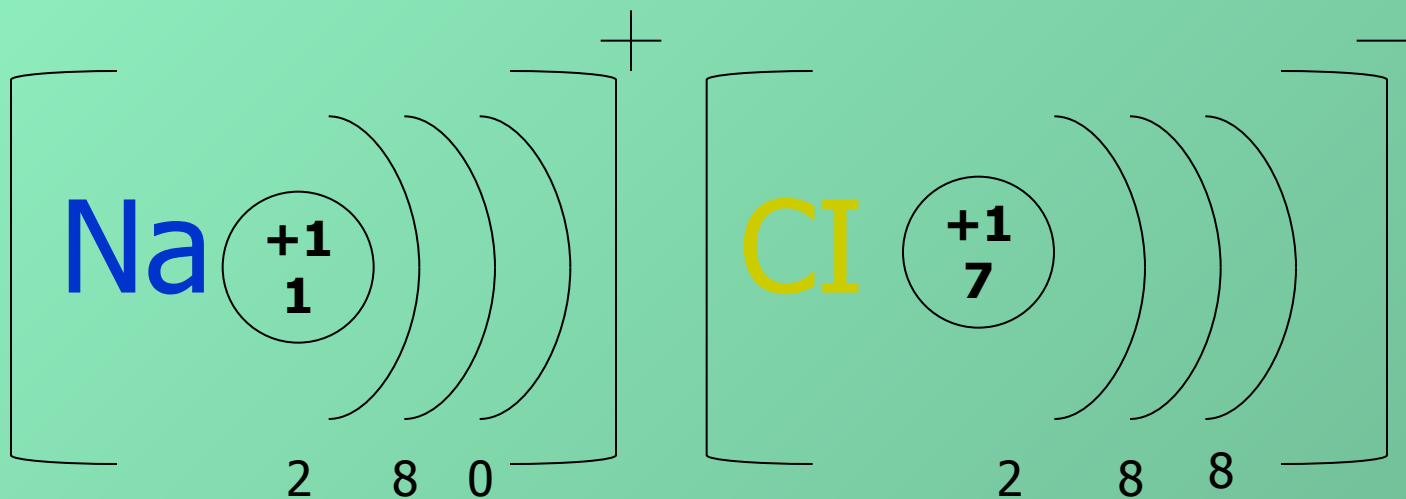
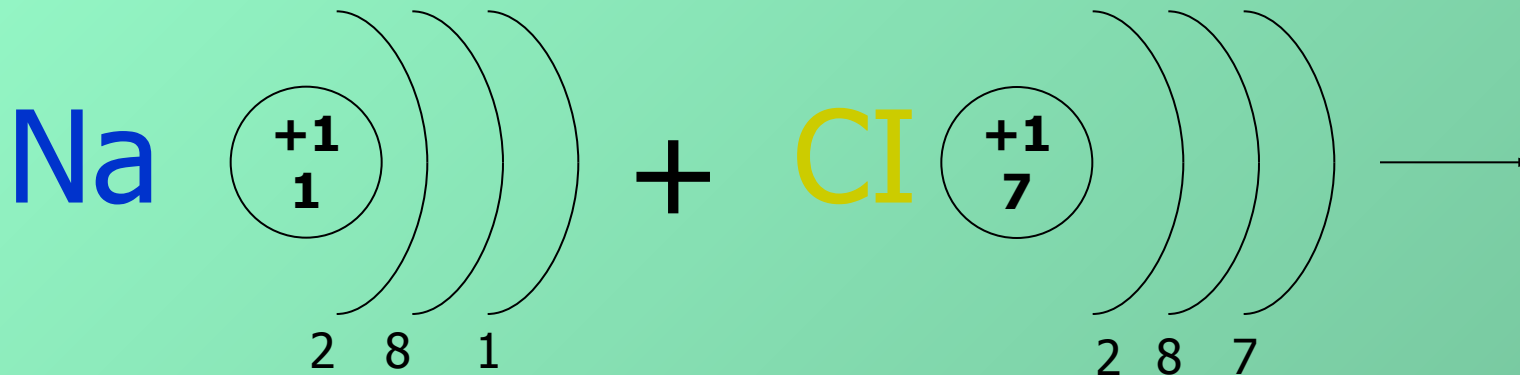
# Механизм образования ковалентной полярной связи



# Механизм образования ковалентной неполярной связи



# Механизм образования ионной СВЯЗИ



# Как образуется ковалентная связь?

- За счет **обобществления** электронов атомов неметаллов.
- **Неполярная**- атомами одного и того же неметалла.
- **Полярная**- атомами неметаллов с различной электроотрицательностью.



# Как образуется ионная связь?

- Ионная связь образуется за счет **перехода электронов** с наружного слоя металлов к атомам неметаллов.



# Почему атомы взаимодействуют между собой?

- Что такое химическая связь?
- Каждый атом стремится к завершению своей **наружной** электронной оболочки, ..
- Сила, связывающая атомы в единый агрегат.





# Как определить число электронов на наружном слое атомов элементов главных подгрупп?

- Число электронов = номеру группы.
- Как определить число *неспаренных* электронов?
- Число неспаренных электронов = 8 - № группы.



# Задание

- Нарисуйте схему образования перечисленных молекул.
- Определите тип химической связи в следующих соединениях:  $\text{Cl}_2$ ;  $\text{LiF}$ ;  $\text{H}_2\text{S}$ .

